

Foreign Documents Division
Appeals Translation Request Form
for U.S. Serial No. 10/042,232

PTO 2003-4284
S.T.I.C. Translations Branch

Requester's Name	ZALUKAERA	Org. or Art Unit	1713	Office Location	CP3 8E16
Phone Number	308-8819	Fax Number		Group Director	Mary C Lee
Date of Request	6/30/03	Date Needed by	7/30/03		

Document Identification (Check one):

Patent

- Doc. No. 58,29744
Country/Code JA
Pub/Date 7.23.83

Doc. Serial No. 5829744
Language _____
Pages _____

Article

- Author _____
Will you accept an equivalent? Yes No

Language Japanese

Other

- Language _____

Country _____

Document Delivery Mode (Check one):

Inhouse mail

Call for pickup
Date STIC only

Fax back
Date STIC only

PLEASE COMPLETE ONE FORM FOR EACH DOCUMENT AND SUPPLY A COPY OF THE ORIGINAL.

LKJ w/

STIC USE ONLY

Copy Esc
7-22-03

<u>COPY/SEARCH</u>		<u>TRANSLATION</u>	
Processor: <u>PF</u>	Date assigned: _____	Date logged in: <u>7-10-03</u>	PTO estimated words: <u>1491</u>
Date filled: _____		Number of pages: <u>7</u>	Found In-House: _____
<input type="checkbox"/> No equivalent found <input type="checkbox"/> Equivalent found Country and document no.: _____		In-house Translator <u>AM</u> Assgn. <u>7-10-03</u> Retnd. <u>7/21/03</u>	<u>Contract</u> Name _____ Priority _____ Sent _____ Retnd. _____
REMARKS _____			

Japanese Published Unexamined (Kokai) Patent Publication No. S58-29744; Publication Date: February 22, 1983; Application No. S56-126839; Application Date: August 14, 1981; Int. Cl.³: C07C 69/54; Inventor(s): Kozo Takahashi et al.; Applicant: Toyo Contact Lens Corporation; Japanese Title: Metakuriroiru Okishi Echiru Akurireeto (Methacryloyloxyethyl Acrylate)

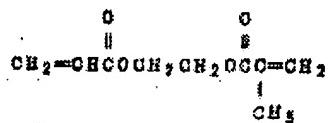
Specification

1. Title of Invention

Methacryloyloxyethyl Acrylate

2. Claim

Methacryloyloxyethyl acrylate, characterized by a structural formula of



3. Detailed Description of the Invention

This invention pertains to methacryloyloxyethyl acrylate.

As for the background of the invention, contact lens materials are presented.

There are two types of contact lenses: hard contact lenses made of non-water containing materials; soft contact lenses made of water containing materials which are polymers or copolymers that use hydrophilic monomers as the main components.

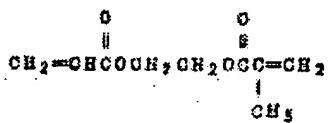
As for the soft contact lenses, there are highly water containing soft contact lenses for the purpose of a long-term use thereof by increasing the water content of the lens materials.

In order to satisfy the purpose, highly water containing materials as copolymers that use hydrophilic polymers with high water absorbance are used. However, these highly water containing materials have low strength. The material strength is improved by copolymerizing various hydrophobic monomers as reinforcing agents with hydrophilic monomers that maintain the high water content.

However, since the hydrophobic monomers used as reinforcing agents have different polymer groups from those of hydrophilic monomers, the copolymerization is insufficient. This insufficient copolymerization affects the transparency of the materials. It prevents the emergence of contact lens materials at a satisfactory level, whose optical character is highly regarded.

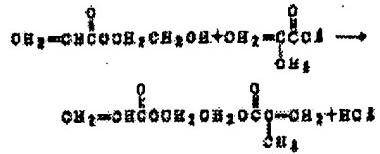
Accordingly, if cross-linking agents that bond polymer group acryloyl groups contained by dimethyl acryl amide that is used as a main component for maintaining the high water content and polymer group methacryloyl groups contained by alkyl methacrylate that is regularly used as a reinforcing agent are used, the copolymerization of dimethyl acryl amide is improved. The transparency of the copolymers is also sufficiently maintained. The invention is finally developed with these advantages.

Methacryloyloxyethyl acrylate as indicated by a structural formula of



is used as a new compound of the invention.

Methacryloyloxyethyl acrylate is produced by reacting 2-hydroxyethyl acrylate to chloride methacrylate:



Production process

(1) Reaction process

2'-hydroxyethylacrylate and a deoxidizer are supplied in a solvent at an amount about 10 times larger than that of chloride methacrylate to be mixed later.

The deoxidizer is used for discharging hydrochloric acid outside the reaction system, which is generated during the reaction and precipitating the discharged hydrochloric acid. For example, triethyl amine from class 3rd amines, pyridine and dimethyl aniline are given as deoxidizers.

As for solvents, 2-hydroxyethyl acrylate, chloride methacrylate and a deoxidizer are soluble. Also, solvents that do not generate any chemical reaction are used and selected from acetone, ether and benzene.

Chloride methacrylate is dripped in the solution.

At the time, 2-hydroxyethyl acrylate, chloride methacrylate and the deoxidizer use equivalent molecules and react to each other at equivalent molecules.

The dripping of chloride methacrylate is preferably performed while the reaction temperature is maintained at 10°C or lower because a secondary reaction occurs if the temperature increases to 10°C or higher. While chloride methacrylate is agitated and cooled, it slowly drips.

Since chloride methacrylate easily decomposes by water content, it is preferably dripped using a desiccant such as calcium chloride so that it is not brought into contact with water content.

After the dripping process has been completed, the chemical reaction is sufficiently generated while chloride methacrylate is continuously agitated for a sufficient period.

(2) Treatment process

Next, the reacted mixture is filtered. A precipitate (a crystallized substance) generated from the deoxidizer and hydrochloric acid is then separated by the filtering means.

The reaction solution is purified by a rinsing means.

Adding n-hexane at an amount equivalent to that of a filtering solution, which is a solvent insoluble to the filtering solution, an organic layer is repeatedly rinsed for 3 to 5 times using a separating funnel.

At the time, because the solution is acidic, the rising is performed applying an alkaline solution such as a sodium carbonate solution so as to remove acid. After this operation, a rinsing is sufficiently performed again with water.

After the rinsing, applying anhydrous sulfate, water at a small amount, which is contained in the reaction solution, is removed. The substance is set aside for a sufficient period. After that, anhydrous sulfate is removed by a filtering means. Using an evaporator, n-hexane is removed by a distilling means. After the substance has been concentrated, it is distilled.

As methacryloyloxyethyl acrylate of the invention contains the acryloyl group and the methacryloyl group on both ends of the molecules and as each group has a double bonding, the groups can be copolymerized with other types of unsaturated hydrocarbon.

Accordingly, the compound of the invention is a cross-linking agent suitable for improving the copolymerization between the acryloyl group containing monomer and the methacryloyl group containing monomer. The compound has a high usable value and can be used for the production of soft contact lens materials and polymers other than those.

An embodiment of methacryloyloxyethyl acrylate and the bio-chemical property are described hereinbelow.

Embodiment

The following components at the following amounts are supplied in a 2 l three-neck flask with a circular bottom: 2-hydroxyethyl acrylate at 58 g; triethyl amine at 51 g; acetone at 500 ml.

A Dimroth condenser with a calcium chloride tube attached and a thermometer are attached to the three-neck flask with the circular bottom. A dropping funnel with chloride methacrylate at 54 g supplied is then attached. While the mixture is agitated with a magnetic stirrer, the flask is cooled with cooling water. While the solution temperature is maintained at 10°C or lower, chloride methacrylate is slowly dripped. It takes about 30 minutes for the dripping process. After the dripping process has been completed, the mixture is continuously agitated for about 30 minutes.

The reaction mixture is then filtered using a Kiriyama funnel by a suctioning means to separate triethyl amine hydrochloride (a crystal substance). Adding n-hexane at an

equivalent amount to the filtered solution and using a separating funnel, an organic layer is rinsed with water at an equivalent amount three times and further rinsed with a 2% sodium carbonate. The organic layer is then rinsed with water.

Adding sodium anhydrous sulfate, the mixture is sufficiently agitated. After this, the mixture is set aside inside a refrigerator for one night.

Sodium anhydrous sulfate is removed by a suction-filtering means. After the mixture has been condensed using an evaporator, it is distilled. The distilled substance is obtained in the form of a colorless transparent liquid.

As a result of applying a gas chromatograph analysis, the liquid is an almost crystal with a 99.7% purity.

Element analysis value

Actual measuring value	58.3%	6.7%	35.0%
Logic value	58.7%	6.5%	34.8%

Boiling point: 56°C (under 0.15 mmHg)

Refractive index: 1.4534 nD20

Color and apparent conditions: slightly viscous colorless transparent liquid

Characteristics of the infrared analysis value:

3200 cm⁻¹ to 3400 cm⁻¹: it is evident that the absorption of the hydroxide group seen in 2-hydroxyethyl acrylate as a raw material has ended and that the reaction has progressed.

Around 1720 cm⁻¹ and around 1160 cm⁻¹; an absorption by acrylate and methacrylate (it is not judgeable if each component is applicable to which value).

Around 1640 cm⁻¹; An absorption by a double bonding.

Translations Branch
U.S. Patent and Trademark Office
7/21/03
Chisato Morohashi

⑯ 日本国特許庁 (JP)
 ⑰ 公開特許公報 (A)

⑪ 特許出願公開
 昭58-29744

⑤ Int. Cl.³
 C 07 C 69/54

識別記号

厅内整理番号
 6556-4H

④公開 昭和58年(1983)2月22日

発明の数 1
 審査請求 未請求

J1017 U.S.A. PTO
 10/042232
 01/11/02

(全 3 頁)

⑥ メタクリロイルオキシエチルアクリレート

⑦ 特 願 昭56-126839

⑧ 出 願 昭56(1981)8月14日

⑨ 発明者 高橋耕造
 愛知県西春日井郡清州町西市場
 470番地の32

⑩ 発明者 山中正重

桑名市大字福島922番地の1

⑪ 発明者 加古広幸

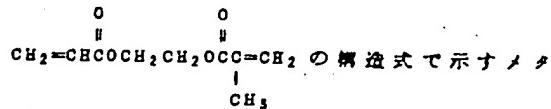
名古屋市港区茶屋1丁目35番地
 の6市営西茶屋荘7棟205号⑫ 出願人 東洋コンタクトレンズ株式会社
 名古屋市西区東枇杷島町5番地

⑬ 代理人 弁理士 狩野有

明細書

1. 発明の名称 メタクリロイルオキシエチルアクリレート

2. 特許請求の範囲



3. 発明の詳細な説明

この発明は、メタクリロイルオキシエチルアクリレートに関するものである。

この発明の背景としてコンタクトレンズ材料が存在する。

コンタクトレンズには、非含水性材料からなるハードコンタクトレンズと親水性モノマーを主成分とする重合体又は共重合体である含水性材料からなるソフトコンタクトレンズがある。

ソフトコンタクトレンズにおいて、レンズ材料の含水率を高めることによるレンズの長時間使用を目的とした高含水性ソフトコンタクトレ

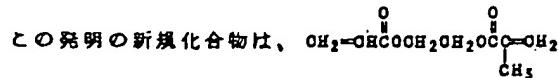
ンズがある。

このために吸水能力の高い親水性ポリマーを主成分とした共重合体である高含水性材料が使用されるが、これら高含水性材料は、強度の小さいものであり、補強剤として種々の親水性モノマーを高含水性を維持する親水性モノマーと共に重合させて材質強度の向上が計られる。

しかし、補強剤として使用する親水性モノマーが親水性モノマーと重合基が異なることから、共重合性が悪いことに起因して、これが材料の透明度に影響し、このことは、光学性を重視するコンタクトレンズ材料として満足すべき材料の出現を困難ならしめている。

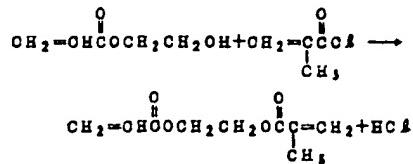
そこで高含水性維持のための主成分として使用されるジメチルアクリルアミドが有する重合基アクリロイル基と、補強剤として通常使用されているアルキルメタクリレートが有する重合基メタクリロイル基を結びつける様な架橋剤を使用すれば、ジメチルアクリルアミドの共重合性を良くし、共重合体の透明度を十分に保持す

ることが可能であろうことに着想し、この発明の開発に成功したものである。



の構造式で示すメタクリロイルオキシエチルアクリレートである。

メタクリロイルオキシエチルアクリレートは、2-ヒドロキシエチルアクリレートとメタクリル酸クロライドとを反応させることによつて製造される。



製造工程

(1) 反応工程

2-ヒドロキシエチルアクリレートと脱酸剤を、液で混合させるメタクリル酸クロライドの約10倍容量の溶媒内へ入れる。

脱酸剤は、反応の際に生じる塩酸を反応系外

へ出させ沈殿させるために使用する。脱酸剤としては、例えば三級アミン類のトリエチルアミン、ピリジン、ジメチルアニリンなどがあげられる。

溶媒としては、2-ヒドロキシエチルアクリレートとメタクリル酸クロライド及び脱酸剤が可溶で、かつ、化学反応を起さないものを使用し、例えばアセトン、エーテル、ベンゼンなどから選ばれる。

前記溶媒にメタクリル酸クロライドを滴下する。

この際2-ヒドロキシエチルアクリレートとメタクリル酸クロライド及び脱酸剤は当モル使用し、当モル反応させる。

メタクリル酸クロライドの滴下は、反応温度が10℃以上になると副反応が起るため、10℃以下に保持しながら行うのが望ましく、搅拌と冷却をしながら、ゆっくりと滴下してゆく。

又メタクリル酸クロライドは水分により分解しやすいため、滴下に際しては、水分に触れさ

せないように、例えば塩化カルシウムのような乾燥剤を利用して行うのが望ましい。

滴下終了後には、充分時間搅拌を続け、充分に化学反応を起させる。

(2) 処理工程

次に反応混合物を沪過し、脱酸剤と塩酸から生じた沈殿物(結晶物)を沪別する。

反応液の精製は洗浄による方法を利用する。

伊液に水不溶性の溶媒として伊液と等量のローハキサンを加え、分液ロートを使用し、有機層を等量の水で3~5回洗浄をくり返す。

その後、液中が鹼性となつてゐるため、炭酸ナトリウム水溶液等のアルカリ水溶液で洗浄し、酸を除去する。その後、再度水による洗浄を充分に行う。

洗浄後無水硫酸ナトリウムを使用し、反応液中に含まれる少量の水を脱水して充分時間放置する。放置後、無水硫酸ナトリウムを沪過で除去し、エバボレーターを用いてローハキサンを留去し、減圧した後、蒸留する。

この発明のメタクリロイルオキシエチルアクリレートは、分子両端にアクリロイル基とメタクリロイル基を有し、それぞれの基が二重結合を有するため、他の不飽和炭化水素とそれぞれが共重合可能である。

したがつてこの発明の化合物は、アクリロイル基を有するモノマーとメタクリロイル基を有するモノマーの共重合性を良くするために良好な架橋剤であり、利用価値の高いものであつて、ソフトコントラーンズ材料及びそれ以外の重合物の製造に使用できるものである。

次にメタクリロイルオキシエチルアクリレートの製造例及び理化学的性質を示す。

製造例

2Lの三ツ口丸底フラスコに2-ヒドロキシエチルアクリレート58g、トリエチルアミン51g、アセトン500mlを入れる。

塩化カルシウム管をつけたジムロート冷却管と温度計を三ツ口丸底フラスコに付け、メタクリル酸クロライド54gを入れた滴下ロートを

付ける。

マグネナシクスターで攪拌しながらフラスコを冷水で冷し、液温を10℃以下に保ちながらメタクリル酸クロライドをゆっくり滴下する。滴下には約30分を要した。滴下終了後約30分攪拌を続ける。

次に反応混合物をキリヤマロートによつて吸引過し、トリエチルアミン塩酸塩（結晶物）を伊弉別する。伊弉に等量のローヘキサンを加え、分液ロートを用いて、有機層を等量の水で3回水洗し、さらに2%炭酸ナトリウム水溶液で洗浄する。次に水洗浄を行う。

有機層に無水硫酸ナトリウムを加え、よく攪拌し、冷蔵庫内で一晩放置する。

無水硫酸ナトリウムを吸引過で除き、エバボレーターを用いて減圧した後蒸留する。蒸留物は、無色透明の液状物として取得された。

ガスクロマトグラフ分析の結果、純度99.7%のほぼ純品であつた。

元素分析値

O R O

実測値 58.3% 6.7% 35.0%

理論値 58.7% 6.5% 34.8%

沸点：56℃(0.15mmHg下)

屈折率：1.4534 n_D^{20}

色、見かけの状態：やや粘稠な無色透明な液体
赤外線分析値の特徴

$3200\text{cm}^{-1} \sim 3400\text{cm}^{-1}$ ：原料の2-ヒドロキシエチルアクリレートにみられる水酸基の吸収が消失し反応が進行していることがわかる。

1720cm^{-1} 付近、 1160cm^{-1} 付近：アクリル酸エステル及びメタクリル酸エステルによる吸収（いずれがそれぞれに当るかは判別できない）

1640cm^{-1} 付近：二重結合による吸収

特許出願人 東洋コンタクトレンズ株式会社

代理人 千種士野 有